

N_A est le nombre d'Avogadro

602 000 000 000 000 000 000 000

$6,02 \times 10^{23}$ par mol

mol $\rightarrow$

$$n = \frac{N}{N_A}$$

= quantité de matière

Constitution de la matière

Entités chimiques

- * Atomes
- * Molécules
- * Ions

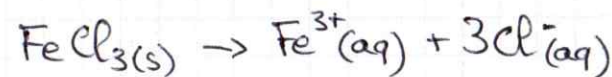
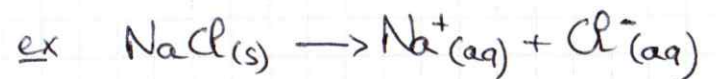
- monoatomique
- polyatomique

Composés ioniques

Corps constitués d'ions liés entre eux par des interactions électrostatiques.



respect de l'électroneutralité



Du macroscopique
au microscopique
@lapommedisaac

Nombre d'entités dans un échantillon (N)

$$N = \frac{m_{\text{échantillon}}}{m_{\text{entité}}}$$

Masse d'une molécule

= somme des masses de tous les atomes

